

แผนการจัดการเรียนรู้ที่ 2

สาระวิทยาศาสตร์พื้นฐาน

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 1

หน่วยการเรียนรู้ สารในชีวิตประจำวัน

เรื่อง การจำแนกสาร โดยใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์

ภาคเรียนที่ 1 ปีการศึกษา 2552

สัปดาห์ที่ 1

เวลา 60 นาที

ผลการเรียนรู้ที่คาดหวัง

1. สังเกต ทดลอง วิเคราะห์ สมบัติของสารและใช้ขนาดของอนุภาคสารเป็นเกณฑ์ในการจำแนกสารได้ (P)
2. อธิบายได้ว่าสารละลาย สารคอลลอยด์ และสารแขวนลอยมีลักษณะที่เหมือนหรือต่างกันอย่างไร (K)
3. ใช้ขนาดอนุภาคของสาร และลักษณะของเนื้อสารระบุได้ว่าสารแต่ละชนิดเป็นสารละลาย สารคอลลอยด์ และสารแขวนลอย (K)
4. ยกตัวอย่างการนำความรู้เรื่องการจำแนกสาร โดยใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์ไปใช้ในชีวิตประจำวันได้ (K)
5. อธิบายได้ว่าวิทยาศาสตร์ต้องยึดหลักคุณธรรม จริยธรรม นักวิทยาศาสตร์พยายามหลีกเลี่ยงอคติ (NOS)

แนวความคิดหลัก

สมบัติต่างๆของสารสามารถใช้เป็นเกณฑ์ในการจำแนกสารได้ ถ้าใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์จะจำแนกของเหลวได้เป็น สารละลาย สารคอลลอยด์ และสารแขวนลอย

สารแขวนลอย ประกอบด้วยสารที่มีขนาดอนุภาคขนาดใหญ่มองเห็นได้ด้วยตาเปล่าเมื่อตั้งทิ้งไว้อนุภาคที่เป็นของแข็งจะตกตะกอน

สารคอลลอยด์ ประกอบด้วยอนุภาคสารที่มีขนาดเล็กใกล้เคียงกับความยาวคลื่นแสง เมื่อฉายแสงผ่านจะทำให้เกิดการกระเจิงแสง และมองเห็นลำแสง

สารละลาย เป็นของผสมเนื้อเดียวที่ประกอบด้วยตัวทำละลายและตัวละลาย

กระบวนการจัดกิจกรรมการเรียนรู้

ขั้นนำ

1. ครูใช้คำถามเพื่อทบทวนความรู้เดิมและกระตุ้นความสนใจของนักเรียนดังนี้

- สารเนื้อเดียวและสารเนื้อผสมมีลักษณะอย่างไร (สารเนื้อเดียวมีลักษณะมองเห็นเป็นเนื้อเดียวกันตลอด ผสมกันอยู่อย่างกลมกลืน แต่ละส่วนมีสมบัติและองค์ประกอบเหมือนกัน สารเนื้อผสม มีลักษณะเนื้อสารไม่ผสมกลมกลืนเป็นเนื้อเดียวกัน แต่ละส่วนมีสมบัติและองค์ประกอบแตกต่างกัน โดยมีอัตราส่วนผสมไม่สม่ำเสมอ)

- ถ้ามีสารที่มีขนาดต่างกันผสมกันเราจะสามารถแยกสารนั้นออกจากกันด้วยวิธีการใดได้บ้าง (ถ้าสารมีขนาดต่างกันมากและสารมีปริมาณไม่มากอาจจะใช้วิธีการหยิบออก แต่ถ้าสารมีปริมาณมากอาจจะใช้วิธีการร่อน การกรองผ่านตะแกรง)

- ถ้าต้องการทราบขนาดอนุภาคสารที่เป็นองค์ประกอบในของเหลวแต่ละชนิดมีขนาดเป็นอย่างไร จะตรวจสอบด้วยวิธีการใด (ใช้วิธีการกรองผ่านกระดาษกรอง เซลโลเฟน)

ขั้นสอน

2. นักเรียนแบ่งกลุ่มๆ ละ 4-5 คนทำกิจกรรมที่ 1 การจำแนกสารโดยใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์พร้อมทั้งตอบคำถามท้ายกิจกรรม โดยก่อนการทำกิจกรรมครูใช้คำถาม ถามนักเรียนเพื่อเป็นแนวทางในการทำกิจกรรมดังนี้

- นักเรียนคิดว่าจุดประสงค์ของการทำกิจกรรมที่ 1 การจำแนกสารโดยใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์คืออะไร (ตรวจสอบขนาดอนุภาคสารโดยใช้การกรองสารผ่านกระดาษกรองและเซลโลเฟน จำแนกสารโดยใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์ได้)

- นักเรียนคิดว่าเราสามารถจำแนกสารที่กำหนดให้ได้อย่างไร (พิจารณาจากผลการกรองสารผ่านกระดาษกรองและเซลโลเฟน)

3. ครูใช้คำถามดังนี้ในการอภิปรายผลการทำกิจกรรมร่วมกันในชั้นเรียนเพื่อหาข้อสรุปร่วมกันให้ได้ว่าการใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์จะจำแนกสารได้เป็น 3 กลุ่มคือสารละลาย สารคอลลอยด์ และสารแขวนลอย

- จากกิจกรรมที่ 1 นักเรียนจำแนกสารโดยใช้ขนาดของอนุภาคสารเป็นเกณฑ์ได้กี่กลุ่ม (3 กลุ่มคือสารที่ไม่สามารถผ่านกระดาษกรองและเซลโลเฟนได้ สารที่สามารถผ่านได้ทั้งกระดาษกรองและถุงเซลโลเฟน และสารที่สามารถผ่านกระดาษกรองแต่ไม่สามารถผ่านถุงเซลโลเฟนได้)

- จากการสังเกตลักษณะภายนอกของสารที่กำหนดให้ถ้าไม่ใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์สามารถใช้เกณฑ์ใดได้บ้าง (สี และลักษณะเนื้อสาร)

- จากกิจกรรมที่ 1 และการศึกษาค้นคว้าเพิ่มเติมเราสามารถเรียกสารต่างๆ เหล่านี้ที่จัดกลุ่มไว้เป็นสารชนิดใดบ้าง (สารที่ไม่สามารถผ่านกระดาษกรองและเซลโลเฟนได้เรียกสารแขวนลอย สารที่สามารถผ่านได้ทั้งกระดาษกรองและถุงเซลโลเฟนเรียกสารละลาย และสารที่สามารถผ่านกระดาษกรองแต่ไม่สามารถผ่านถุงเซลโลเฟนได้เรียกสารคอลลอยด์)

- นักเรียนคิดว่าในการทำการทดลองแต่ละครั้งเราควรรายงานการทดลองอย่างไร (รายงานผลตรงตามข้อมูลที่ได้จากการทดลองเพราะแสดงถึงความซื่อสัตย์และจริยธรรมของผู้ทำการทดลอง)

- หากผลการทดลองของกลุ่มนักเรียนได้ผลไม่เหมือนเพื่อนนักเรียนจะนำเสนอผลการทดลองอย่างไร (รายงานตรงตามที่ได้จากการทดลองแม้ผลจะต่างจากกลุ่มอื่นๆ)

- นักเรียนคิดว่านักวิทยาศาสตร์ควรรายงานผลที่ผิดพลาดที่เกิดจากการทดลอง อย่างไร (ควรรายงานผลตามที่ได้จากการทดลองทุกประการเพื่อแสดงถึงความซื่อสัตย์ความมีคุณธรรมและจริยธรรม)

ขั้นสรุป

4. ครูใช้คำถาม ถามนักเรียนเพื่ออภิปรายสรุปความรู้ที่ได้จากการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ในวันนี้ ดังนี้

- นักเรียนเรียงลำดับขนาดอนุภาคสาร คอลลอยด์ สารแขวนลอย และสารละลายจากขนาดใหญ่ที่สุดไปหาขนาดเล็กที่สุดได้อย่างไร (สารแขวนลอย สารคอลลอยด์ และสารละลาย)

- สารที่สามารถผ่านกระดาษกรองได้เพียงอย่างเดียวคือสารชนิดใด (สารคอลลอยด์)

- สารที่สามารถผ่านได้ทั้งกระดาษกรองและเซลโลเฟน คือสารชนิดใด(สารละลาย)

- สารที่ไม่สามารถผ่านกระดาษกรองและเซลโลเฟนได้ คือสารชนิดใด (สารแขวนลอย)

- ในการทดลองหรือการสังเกตแต่ละครั้งควรบันทึกผลอย่างไร (บันทึกผลตรงตามความเป็นจริง)

การวัดและประเมินผล

1. สังเกตการปฏิบัติกิจกรรม การอภิปราย การประเมินกระบวนการทำกิจกรรม การนำเสนอ การอภิปรายแสดงความคิดเห็น โดยใช้แบบสังเกตพฤติกรรมการเรียนรู้

2. ประเมินความร่วมมือในการทำงานกลุ่มและในชั้นเรียน โดยนักเรียนประเมินตนเองและประเมินเพื่อนตามแบบประเมิน

3. ประเมินความรู้เนื้อหาวิทยาศาสตร์และความเข้าใจลักษณะธรรมชาติของวิทยาศาสตร์จากใบงาน การอภิปรายซักถามการตอบคำถามท้ายกิจกรรม และการเขียนอนุทินสะท้อนความคิดเห็น

วัสดุอุปกรณ์ สารเคมี สื่อ และแหล่งเรียนรู้

วัสดุอุปกรณ์

1. ชุดกิจกรรมที่ 1 การจำแนกสารโดยใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์
2. บีกเกอร์
3. กระจกทรงขนาด $\varnothing 11 \text{ cm}^3$
4. กระจกเซลโลเฟนขนาด $10 \text{ cm} \times 10 \text{ cm}$
5. กรวยพลาสติก
6. ขวดรูปกรวย
7. แท่งแก้วคนสาร
8. ขาดังพร้อมที่จับ
9. ยางรัดของ

สื่อและแหล่งเรียนรู้

1. เอกสาร หนังสือคู่มือ หนังสือแบบเรียน ชุดกิจกรรมที่ 1 การจำแนกสารโดยใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์

การเตรียมล่วงหน้า

1. ตัดกระจกเซลโลเฟนขนาด $10 \text{ cm} \times 10 \text{ cm}$ กลุ่มละ 3 แผ่น
2. นำโคลน
3. นมสด
4. น้ำหวานที่ใส่สี หรือใช้น้ำสีผสมอาหาร

กิจกรรมที่ 1 การจำแนกสารโดยใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์

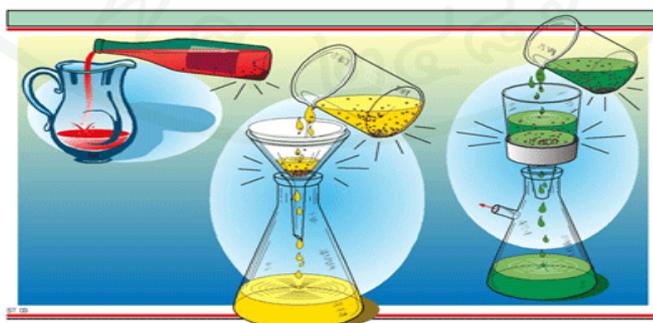
คำชี้แจง : ทำกิจกรรมตามขั้นตอนที่กำหนดให้และบันทึกผลลงในใบบันทึกกิจกรรม

วัสดุอุปกรณ์และสารเคมี

1. บีกเกอร์
2. กระจกทรงขนาด $\text{Ø } 11 \text{ cm}^3$
3. กระจกเซลโลเฟนขนาด $10 \text{ cm} \times 10 \text{ cm}$
4. กรวยพลาสติก
5. ขวดรูปกรวย
6. แท่งแก้วคนสาร
7. ขาดังพร้อมที่จับ
8. ยางรัดของ
9. น้ำโคลน นมสด น้ำหวานสีแดง

วิธีการทำกิจกรรม

1. สังเกต และบันทึกลักษณะของ ของเหลวชนิดต่างๆ เช่น น้ำโคลน นมสด และน้ำหวานสีแดงผสมน้ำ บันทึกผลการสังเกต
2. แบ่งของเหลวแต่ละชนิดออกเป็น 2 ส่วน ส่วนหนึ่งนำไปกรองด้วยกระดาษกรองอีกส่วนหนึ่งใส่ลงในบีกเกอร์ที่บุเซลโลเฟนไว้ด้านใน รวบชายของเซลโลเฟนผูกให้เป็นถุงผูกปากถุงให้แน่นเช็ดด้านนอกถุงให้สะอาด เติมน้ำลงในบีกเกอร์ แช่ถุงเซลโลเฟนไว้ 10 นาที สังเกต และบันทึกผล



บันทึกกิจกรรมที่ 1 การจำแนกสารโดยใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์

ชื่อกลุ่ม.....สมาชิกเลขที่.....

ตารางที่ 1 บันทึกการตรวจสอบขนาดอนุภาคสาร โดยใช้กระดาษกรองและถุงเซลโลเฟน

สารตัวอย่าง	ลักษณะของเหลว ที่สังเกตได้	ผลที่สังเกตได้จากการกรอง	
		เมื่อกรองด้วย กระดาษกรอง	เมื่อผ่านเซลโลเฟน
น้ำโคลน			
น้ำอัดลม			
นมสด			
น้ำแป้งดิบ			
น้ำหวานสี แดง			

สรุปผลการทำกิจกรรม

.....

.....

.....

.....

เพื่อนๆ ต้องรายงานผลที่ได้ตรงตามความ
เป็นจริงนะครับ ...



คำถามท้ายกิจกรรม

1. ถ้าจำแนกสารโดยใช้ขนาดอนุภาคสารเป็นเกณฑ์จะจำแนกได้กี่กลุ่ม อะไรบ้าง

.....

.....

.....

2. สารตัวอย่างที่นำมาทำกิจกรรม เมื่อแบ่งตามลักษณะของเนื้อสารจะแบ่งได้เป็นกี่กลุ่มอะไรบ้าง

.....

.....

.....

3. อธิบายลักษณะของสารคอลลอยด์ แวนลอย สารละลาย และความสามารถในการผ่านกระดาษกรองและถุงเซลโลเฟน

.....

.....

.....

4. ยกตัวอย่างสารต่อไปนี้ที่นักเรียนพบในชีวิตประจำวัน

สารคอลลอยด์

สารแวนลอย.....

สารละลาย

5. เราสามารถนำความรู้ที่ได้จากการตรวจสอบสารไปใช้ในชีวิตประจำวันอย่างไร

.....

.....

.....

6. ในการทดลองเมื่อเกิดผลที่ผิดพลาดนักเรียนจำเป็นต้องรายงานผลตรงตามข้อมูลที่ได้มาหรือไม่

.....

.....

.....

ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่

แบบประเมินตนเอง

ที่	รายการที่ปฏิบัติ	ระดับคุณภาพการปฏิบัติ		
		2 (ดี)	1 (พอใช้)	0 (ปรับปรุง)
1.	ใช้อุปกรณ์ได้เหมาะสมและถูกต้อง			
2.	ทำการทดลองแต่ละขั้นตอนอย่างรอบคอบ			
3.	ทำการทดลองเสร็จในเวลาที่กำหนด			
4.	รักษาความสะอาดและจัดเก็บอุปกรณ์ได้ถูกต้อง			
5.	สังเกตอย่างละเอียดรอบคอบ			
6.	มีส่วนร่วมในการแสดงความคิดเห็น ตัดสินใจ			
7.	มีความคิดสร้างสรรค์			
8.	มีทักษะในการสื่อสารภายในกลุ่มระหว่างกลุ่ม			
9.	อภิปรายซักถามอย่างสร้างสรรค์			
10.	สนใจใฝ่เรียนรู้			

เกณฑ์การให้คะแนน

ได้ 2 คะแนน เมื่อปฏิบัติถูกต้องเหมาะสม มีข้อบกพร่องเพียงเล็กน้อยหรือไม่มีเลย

ได้ 1 คะแนน เมื่อปฏิบัติถูกต้องเหมาะสมเกินครึ่งหนึ่ง มีข้อบกพร่องค่อนข้างมาก

ได้ 0 คะแนน เมื่อปฏิบัติถูกต้องเหมาะสมต่ำกว่าครึ่งหนึ่ง มีข้อบกพร่องเป็นส่วนใหญ่หรือไม่ได้ปฏิบัติ

แบบประเมินผลการเรียนรู้ด้วยตนเอง

คำชี้แจง : ให้นักเรียนประเมินตนเองจากการเรียนรู้วิชาวิทยาศาสตร์ในประเด็นที่กำหนดให้

ครั้งที่.....

ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

เรื่อง/หัวข้อย่อย	
<p>สิ่งที่ได้เรียนรู้ในวันนี้ (แนวคิดหลัก)</p>	
<p>ความเข้าใจธรรมชาติของวิทยาศาสตร์ที่ได้เรียนรู้จากกิจกรรมที่ทำ</p>	



เครื่องมือที่ 1

แบบวัดความเข้าใจธรรมชาติของวิทยาศาสตร์ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 1

คำชี้แจง

1. แบบวัดนี้เป็นส่วนหนึ่งของการศึกษาตามหลักสูตรปริญญาโท คณะศึกษาศาสตร์ มหาวิทยาลัยเกษตรศาสตร์ ภาควิชาการศึกษา สาขาวิชาวิทยาศาสตร์ศึกษาโดยผลที่ได้จะนำไปใช้เพื่อวัตถุประสงค์ทางการศึกษาเท่านั้น
2. ข้อมูลที่ได้จากการตอบแบบวัดความเข้าใจธรรมชาติของวิทยาศาสตร์ของทุกคนจะถือเป็นความคิดเห็น และจะนำเสนอเป็นภาพรวมไม่มีผลต่อผู้ตอบเป็นรายบุคคลหรือโรงเรียน
3. แบบวัดนี้มีสองส่วนคือส่วนที่หนึ่งเป็นข้อมูลของผู้ตอบแบบวัดและส่วนที่สองเป็นแบบวัดความเข้าใจธรรมชาติของวิทยาศาสตร์จำนวน 12 ข้อ
4. โปรดตอบแบบวัดความเข้าใจธรรมชาติของวิทยาศาสตร์ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 1 **ทุกข้อ** เพื่อให้ได้คำตอบที่ครบถ้วนสมบูรณ์

ส่วนที่ 1 ข้อมูลส่วนตัวของผู้ตอบแบบวัดความเข้าใจธรรมชาติของวิทยาศาสตร์

เพศ

ชาย

หญิง

อายุ

10 - 12 ปี

13 - 15 ปี

16 - 18 ปี

ระดับชั้น

ม.1

ม.2

ม.3

อาชีพของผู้ปกครอง

เกษตรกร

ข้าราชการ

ค้าขาย

รับจ้างทั่วไป

อื่นๆ(ระบุ).....

เกรดเฉลี่ยสะสม

ต่ำกว่า 2.00

2.00 - 3.00

3.01 - 3.50

3.51 - 4.00

เลขที่แบบวัด.....วัน/เดือน/ปี.....

ส่วนที่ 2 แบบวัดความเข้าใจธรรมชาติของวิทยาศาสตร์ของนักเรียนชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 1

คำชี้แจง: โปรดทำเครื่องหมาย ✓ ในช่องที่ตรงกับความคิดของท่านมากที่สุด และให้เหตุผลประกอบความคิดเห็นนั้น

ข้อที่	ข้อความ	ความคิดเห็น			เหตุผลประกอบคำตอบ
		เห็นด้วย	ไม่เห็นด้วย	ไม่แน่ใจ	
1	ความรู้วิทยาศาสตร์ต้องการหลักฐานที่สามารถตรวจสอบได้มาสนับสนุน				
2	วิธีการทางวิทยาศาสตร์เป็นวิธีที่ดีที่สุดในการแสวงหาความรู้				
3	การแสวงหาความรู้ทางวิทยาศาสตร์เป็นกระบวนการที่มีลำดับขั้นตอนที่แน่นอน				
4	กฎ ทฤษฎี ทางวิทยาศาสตร์สามารถเปลี่ยนแปลงได้ (เช่นกฎ การอนุรักษ์พลังงาน กฎชุดสาม)				
5	การแสวงหาความรู้ทางวิทยาศาสตร์ไม่จำเป็นต้องใช้ความคิดสร้างสรรค์ และจินตนาการ				

ข้อที่	ข้อความ	ความคิดเห็น			เหตุผลประกอบคำตอบ
		เห็นด้วย	ไม่แน่ใจ	ไม่เห็นด้วย	
6	แบบจำลองทางวิทยาศาสตร์(เช่น แบบจำลองอะตอม) เป็นเพียงความคิดหรือสมมติฐานที่นักวิทยาศาสตร์สร้างขึ้น ไม่ได้อธิบายความจริงอย่างที่เป็นอยู่				
7	เทคโนโลยีมีความสัมพันธ์กับวิทยาศาสตร์				
8	วิทยาศาสตร์เป็นส่วนหนึ่งของสังคม วัฒนธรรม				
9	วิทยาศาสตร์สามารถอธิบายทุกสิ่งทุกอย่างที่เกิดขึ้นได้				
10	การแสวงหาความรู้ทางวิทยาศาสตร์ต้องคำนึงถึงความรู้ใหม่ที่จะค้นพบมากกว่าคุณธรรม จริยธรรม				
11	นักวิทยาศาสตร์ไม่จำเป็นต้องรายงานผลตรงตามข้อมูลที่ได้จากการศึกษาเสมอ				
12	ปรากฏการณ์ต่างๆ ที่เกิดขึ้นในโลก เช่นการเกิดฝน เป็นเรื่องที่สามารถทำความเข้าใจได้โดยอาศัยวิธีการทางวิทยาศาสตร์				

เครื่องมือที่ 2

แบบบันทึกการสังเกตพฤติกรรมกรรมการจัดการเรียนรู้

บันทึกการสังเกตการจัดการเรียนรู้

ครั้งที่(วัน/เวลา)

เรื่อง

การสังเกต	การลงความเห็น	บทบาทครู	บทบาทนักเรียน
		1. อภิปรายเกี่ยวกับธรรมชาติของ วิทยาศาสตร์ <input type="checkbox"/> มีการอภิปราย <input type="checkbox"/> ไม่มีการอภิปราย <input type="checkbox"/> ก่อนการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ <input type="checkbox"/> ระหว่างการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ <input type="checkbox"/> หลังการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ 2. การประเมินผลการเรียนรู้เกี่ยวกับ ธรรมชาติของวิทยาศาสตร์ <input type="checkbox"/> มีการประเมิน <input type="checkbox"/> ไม่มีการประเมิน <input type="checkbox"/> ก่อนการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ <input type="checkbox"/> ระหว่างการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ <input type="checkbox"/> หลังการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ <input type="checkbox"/> อื่น.....	1. การอภิปรายซักถามเกี่ยวกับธรรมชาติของ วิทยาศาสตร์ <input type="checkbox"/> มีการซักถาม <input type="checkbox"/> ไม่มีการซักถาม <input type="checkbox"/> ก่อนการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ <input type="checkbox"/> ระหว่างการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ <input type="checkbox"/> หลังการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ 2. การแลกเปลี่ยนเรียนรู้เกี่ยวกับธรรมชาติ ของวิทยาศาสตร์ <input type="checkbox"/> ก่อนการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ <input type="checkbox"/> ระหว่างการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ <input type="checkbox"/> หลังการจัดกิจกรรมการเรียนรู้ <input type="checkbox"/> อื่น.....

เครื่องมือที่ 3

แบบสัมภาษณ์แบบกึ่งโครงสร้าง

แบบสัมภาษณ์แบบกึ่งโครงสร้างครอบคลุมธรรมชาติของวิทยาศาสตร์ทั้ง 3 ด้านซึ่งประกอบด้วยแนวคำถามดังนี้

1. ถ้าพูดคำว่าวิทยาศาสตร์ทำให้นักเรียนนึกถึงอะไร
2. ความรู้ทางวิทยาศาสตร์เปลี่ยนแปลงได้หรือไม่
3. หลังจากนักวิทยาศาสตร์สร้าง กฎ เช่นกฎชุดสาม กฎการอนุรักษ์พลังงาน หรือการสร้างทฤษฎี เช่น ทฤษฎีอะตอม กฎ และทฤษฎีเหล่านั้นมีการเปลี่ยนแปลงหรือไม่
4. ความรู้ทางวิทยาศาสตร์เกิดขึ้นได้อย่างไร
5. วิธีการแสวงหาความรู้ทางด้านวิทยาศาสตร์มีลำดับขั้นตอนอย่างไร
6. วิทยาศาสตร์เกี่ยวข้องกับสังคมและวัฒนธรรมอย่างไร
7. นักวิทยาศาสตร์มีการรายงานผลการทดลอง การศึกษาหาความรู้ที่ผิดพลาดอย่างไร
8. วิทยาศาสตร์กับเทคโนโลยีเกี่ยวข้องกันหรือไม่อย่างไร
9. นักวิทยาศาสตร์อธิบายปรากฏการณ์ต่างๆ ที่เกิดขึ้นในโลกได้อย่างไร
10. วิทยาศาสตร์สามารถอธิบายหรือตอบคำถาม ข้อสงสัย ทุกสิ่งทุกอย่างที่เกิดขึ้นได้หรือไม่อย่างไร

เครื่องมือที่ 4

แบบบันทึกการเรียนรู้ของนักเรียน

แบบบันทึกการเรียนรู้ เรื่อง.....

ครั้งที่.....

วันที่.....เดือน.....พ.ศ.

สิ่งที่ได้เรียนรู้/แนวคิดหลัก	ธรรมชาติของวิทยาศาสตร์ที่ได้เรียนรู้

ข้อคิดเห็นอื่นๆ เพิ่มเติม/ปัญหา/ข้อสงสัย/ข้อเสนอแนะ

.....

.....

.....

เครื่องมือที่ 5

ใบงาน

ตัวอย่าง ใบงานจากแผนการจัดการเรียนรู้ที่ 14 เรื่องตารางธาตุ

1. นักเรียนคิดว่า กฎที่ใช้ในการจัดธาตุเป็นหมวดหมู่ เช่น กฎพีริออดิกในทางวิทยาศาสตร์สามารถเปลี่ยนแปลงได้หรือไม่ เพราะเหตุใด อธิบาย และยกตัวอย่างประกอบ

.....

.....

.....

.....

2. นักวิทยาศาสตร์ใช้วิธีการใดบ้างในการศึกษาเรื่องตารางธาตุ และการจัดธาตุต่างๆ เป็นหมวดหมู่ อธิบายมาพอเข้าใจ

.....

.....

.....

.....

ประวัติการศึกษา และการทำงาน

ชื่อ -นามสกุล	นางสาวกาญจนา มหาลี
วัน เดือน ปี ที่เกิด	13 เมษายน 2521
สถานที่เกิด	จังหวัดอุบลราชธานี
ประวัติการศึกษา	วิทยาศาสตร์บัณฑิต(เคมี) คณะวิทยาศาสตร์ มหาวิทยาลัยอุบลราชธานี ประกาศนียบัตรบัณฑิตทางการสอน (เคมี) คณะศึกษาศาสตร์ มหาวิทยาลัยมหาสารคาม
ตำแหน่งปัจจุบัน	ครู อันดับ ค.ศ.1
สถานที่ทำงานปัจจุบัน	โรงเรียนบ้านนาเรือง จังหวัดอุบลราชธานี
ทุนการศึกษาที่ได้รับ	ทุนศึกษาต่อระดับปริญญาโทจากสถาบัน ส่งเสริมการสอนวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี